# (12)特許協力条約に基づいて公開された国際出願

#### (19) 世界知的所有権機関 国際事務局



# I COBRA BUMBIRI II BUBING KARIN BUBIN BUBIN BUBI I SI BUB BUBING KARIN BUBIN B

(43) 国際公開日 2004年7月15日 (15.07.2004)

**PCT** 

# (10) 国際公開番号 WO 2004/059020 A1

(51) 国際特許分類7:

C22C 33/02, 45/02.

B22F 3/14, 9/08, H01F 1/22

PCT/JP2003/016542

(21) 国際出願番号: (22) 国際出願日:

2003年12月24日(24.12.2003)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

日本語

(30) 優先権データ:

特願 2002-374553 2002年12月25日(25.12.2002)

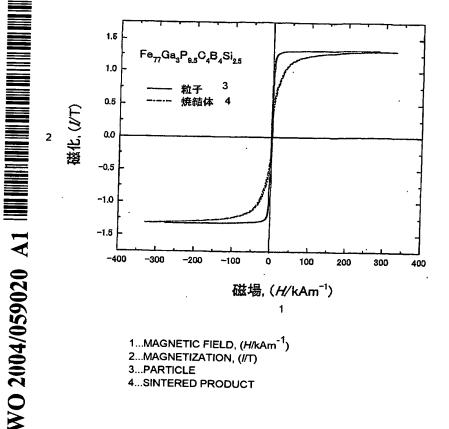
(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): 独立 行政法人科学技術振興機構 (JAPAN SCIENCE AND TECHNOLOGY AGENCY) [JP/JP]; 〒332-0012 埼玉 県川口市 本町4-1-8 Saitama (JP).

- (72) 発明者; および
- (75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 井上 明久 (IN-OUE,Akihisa) [JP/JP]; 〒980-0861 宮城県 仙台市 青葉 区川内元支倉35 川内住宅11-806 Miyagi (JP). 沈 宝龍 (SHEN,Baolong) [CN/JP]; 〒982-0011 宮城県 仙台市 太 白区長町8-11-20 高橋ビルI-603号 Miyagi (JP).
- (74) 代理人: 西 義之 (NISHI, Yoshiyuki); 〒235-0036 神奈 川県 横浜市 磯子区中原 4-2 6-3 2-2 1 1 西 特 許事務所 Kanagawa (JP).
- (81) 指定国 (国内): CN, KR, US.

[続葉有]

(54) Title: SPHERICAL PARTICLES OF Fe BASE METALLIC GLASS ALLOY, Fe BASE SINTERED ALLOY SOFT MAG-NETIC MATERIAL IN BULK FORM PRODUCED BY SINTERING THE SAME, AND METHOD FOR THEIR PRODUCTION

(54) 発明の名称: F e 基金属ガラス合金の球状粒子、それを焼結したパルク状の F e 基焼結合金軟磁性材料並びに それらの製造方法



- 1...MAGNETIC FIELD, (H/kAm<sup>-1</sup>)
- 2...MAGNETIZATION, (I/T)
- 3...PARTICLE
- 4...SINTERED PRODUCT

(57) Abstract: Fe-Ga-P-C-B-Si based metallic glass alloy particles which have been produced by the gas atomizing method, have the form of a nearly true sphere, have a relatively large particle diameter, and exhibits a high crystallization starting temperature (Tx). The discharge plasma sintering of the above particles at a temperature not higher than the crystallization starting temperature thereof under a pressure of 200 MPa or more provides a Fe base sintered metal soft magnetic material in a bulk form which comprises a metallic glass, has a high density, has a metallic glass single phase structure at a sintered state, exhibits soft magnetic characteristics being excellent and sufficient as a material for a magnetic head, a core of a trance or a motor, and the like, and exhibits a high specific resistance.

(57) 要約: Fe-Ga-P-C-B-Si系のガスア トマイズ法で作製した粒径の比較的 大きなほぼ真球状の結晶化開始温度 (Tx)が高い金属ガラス合金粒子。 この粒子を結晶化開始温度以下で、 200MPa以上の圧力をかけた状態 で放電プラズマ焼

#### WO 2004/059020 A1

指定国 (広域): ヨーロッパ特許 (AT, BE, BG, CH, CY, 2文字コード及び他の略語については、 定期発行される CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, 各 PCT ガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語 (84) 指定国 (広域): ヨーロッパ特許 (AT, BE, BG, CH, CY, NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR).

のガイダンスノート」を参照。

添付公開書類:

国際調査報告書

#### 明細書

Fe基金属ガラス合金の球状粒子、それを焼結したバルク状のFe基焼結合金軟 磁性材料並びにそれらの製造方法

## 技術分野

本発明は、Fe基金属ガラス合金の球状粒子、該粒子を焼結した磁気ヘッド、トランス、又はモータのコアなどに適用できる磁気特性に優れた金属ガラスからなるバルク状のFe基焼結合金軟磁性材料、さらにそれらの製造方法に関する。

# 背景技術

20

10 軟磁性合金材料で、従来、磁気ヘッド、トランス、又はモータのコアなどの用途に使用されているものとして、例えば、Fe-Si、Fe-Si-Al合金(センダスト)、Ni-Fe合金(パーマロイ)、Fe基又はCo基のアモルファス合金材料などが挙げられる。ところで、DCモータのコアなどに軟磁性合金材料を適用する際には、高密度のバルク形状とすることが有効であるが、従来、上記のアモルファス合金材料は、溶融金属を急冷することによって作製されており、得られる形状は、薄帯、線材、粉末、薄膜に限定されていた。

そこで、従来、このようなアモルファス合金薄帯を機械的に粉砕して得られた 合金粉末を焼結してバルク形状に固化成型する方法が開発されているが、焼結の 際に原料粉末が結晶化しないように、比較的低温で焼結しなければならないため、 高密度の焼結体が得られないという問題があった。

5

10

アモルファス合金をバルク状で作るという夢を実現したのが「金属ガラス合金」である。すなわち、ガラス形成能が非常に高い合金が1980年代にPd-Si-Cu合金で見出だされた。さらに、1990年になってから、実用的な合金組成でガラス形成能が非常に高い合金が見出された。一般に、「アモルファス合金」では加熱によりガラス転移点に到達する前に結晶化が進行してしまい、ガラス転移は実験的には観察できない。これに対して、「金属ガラス合金」は加熱によって明瞭なガラス転位が観察され、結晶化温度までの過冷却液体領域の温度範囲が数十Kにも達する。この物性を備えることにより初めて、冷却速度の遅い銅金型に鋳込む方法によってバルク状のアモルファス合金を作ることができるようになった。このようなアモルファス合金が、特に、「金属ガラス」と呼ばれているのは、金属でありながら、酸化物ガラスのように安定な非晶質で、高温で容易に塑性変形(粘性流動)できるためである。

「金属ガラス合金」は、ガラス形成能が高い、すなわち、ガラス相からなる、より寸法の大きないわゆるバルク状の金属鋳造体を銅金型鋳造等により溶湯から 過冷却液体状態において冷却凝固して製造できる特性を有するものであり、また、過冷却液体状態に加熱して塑性加工できる特性を有するものであり、これらの特性を有しない、従来のアモルファス薄帯やファイバーなどの「アモルファス合金」とは本質的に異なる材料であり、その有用性も非常に大きい。

本発明者らは、先に、必須元素としてGaを含有するFe-Al-Ga-P-C-B系、Fe-(20 Co, Ni)-(Nb, Zr, Mo, Cr, V, W, Ta, Hf, Ti)-Ga-P-C-B系、Fe-(Co, Ni)-Ga-(P, C, B)系のFe 基軟磁性金属ガラス合金を開発した(特許文献1~5)。また、Gaを含有しないFe-Al-P-C-B-(Cr, Mo, V)系のFe 基軟磁性金属ガラス合金が開発されている(特

1 許文献 6)。

5

10

最近では、過冷却液体域を有する金属ガラス合金の粉体が焼結されてなる金属ガラス焼結体が提案されている。この金属ガラス焼結体は、バルク状の焼結体であって、その形状が限定されないので、磁気ヘッド、トランス、モータのコアなどに好適に用いることができる(特許文献 7~10)。

本発明者らは、先に、Fe-(Ti, Zr, Hf, V, Nb, Ta, Mo, W)-B系、Fe-A1-Ga-P-C-B-Si系、Fe-Co-Ni-(Zr, Nb)-B系等の非晶質合金を主体とする粒子を放電焼結した鉄基軟磁性金属ガラス焼結体及び放電プラズマ焼結法によるその製造方法を発明し、特許出願した(特許文献 $11\sim13$ )。また、本発明者らは、Fe-A1-Ga-P-C-B-Sii系などの非晶質合金の板状粒子を $693\sim713$ Kの温度範囲で焼結したFe基軟磁性金属ガラス焼結体を発明し、特許出願した(特許文献14)。さらに、本発明者らは、Fe-Co-Ga-P-C-B系の非晶質合金を主体とするガスアトマイズ法で作製した粒径 $10\sim30\mu$ mの粒子を放電焼結した鉄基軟磁性金属ガラス焼結体について報告した(非特許文献 $1\sim3$ )。

- 15 特許文献1 特開平8-333660号公報
  - 特許文献2 特開平9-320827号公報
  - 特許文献3 特開平11-71647号公報
  - 特許文献4 特開2001-152301号公報
  - 特許文献 5 特開 2 0 0 1 3 1 6 7 8 2 号公報
- 20 特許文献 6 特開 2002—226956 号公報
  - 特許文献7 特開平11―73608号公報
  - 特許文献8 特開平11-73609号公報

- 1 特許文献 9 特開平 11 74109号公報
  - 特許文献10 特開平11-74111号公報
  - 特許文献11 特開平8-337839号公報
  - 特許文献12 特開平10-92619号公報
- 5 特許文献13 特開平11-71648号公報
  - 特許文献14 特開2000-345308号公報

非特許文献 1 沈 宝龍他「放電プラズマ焼結法によるFe-Co-Ga-P-C-Bガラス合金粉末のバルク化とその磁気特性」,粉体及び粉末冶金,第48巻,第9号,2001年9月,pp.858-862

- 10 非特許文献 2 Balong Shen et al. 「Preparation of Fe65Co10Ga5P12C4B4 Bulk G1 assy Alloy with Good Soft Magnetic Properties by Spark-Plasma Sintering of Glassy Powder 」, Materials Transactions, Vol. 43, No. 8, p. 1961-1965 (200 2)
- 非特許文献 3 沈 宝龍他「放電プラズマ焼結法によるFe65Co10Ga5P12C4B 4金属ガ 15 ラス磁気コアの作製」,「粉体粉末冶金協会講演概要集」,2002年11月,第196 頁

#### 発明の開示

(発明が解決しようとする課題)

20 アモルファス合金薄帯を機械的に粉砕して得られた合金粉末を焼結してバルク 形状に固化成型する方法が開発されているが、焼結の際に原料粉末が結晶化しな いように比較的低温で焼結しなければならず、また、機械的に粉砕したものであ

10

15

20

1 るために良質な粉末ではなく、高密度の焼結体が得られず、透磁率、保磁力などの軟磁気特性が低い。

上記の特許文献11~13に記載された従来の焼結合金は、所定の組成の合金を溶製してから鋳造法、単ロール法、双ロール法による急冷法によって、バルク状、リボン状、線状体などの種々の形状として製造し、これらを粉砕して粉末化する工程により得られたものや高圧ガス噴霧法によって製造した粉末を原料として使用している。

これらの原料合金は、過冷却液体の温度間隔 Δ T x が 2 0 K以上の金属ガラスであるが、ガラス形成能を評価するもう一つの指標である換算ガラス化温度 T g/T 1 (ただし、T gはガラス遷移温度、T 1 は液相線温度を示す。)が 0.5 9未満であるため、十分なガラス形成能がない。そのため、高圧ガス噴霧法により球状金属ガラス合金微粒子を直接作製するのは困難であった。

単ロール又は双ロールを用いる液体急冷法においては、金属ガラス合金の溶湯はノズルから高速回転中の銅製ロールに直接噴出され、熱伝導性の良い銅製ロールに熱が奪われ、ガラス形成能の低い合金でも、リボン状のアモルファス合金が作製される。一方、高圧ガス噴霧法は、ノズルから噴出された金属ガラス合金の溶湯に高速ガス流を噴霧することによって金属ガラス合金の液滴が生成され、このように生成した液滴が急冷凝固した後、粉末粒子が生成される。冷却媒体は雰囲気ガスであるため、十分な熱吸収能力がない。したがって、ガラス形成能の低い合金では、非晶質相を主体とする組織を有する粉末粒子の製造は粒径が大きくなるほど困難である。

そこで、本発明者らは、特許文献14に開示しているように、液体急冷法によ

- 1 って得られた金属ガラス合金薄帯を粉砕して分級することにより板状粒子を作製した。しかし、その板状粒子は流動性が乏しく、密度の高い圧粉体が得られない。その影響で、十分に焼結した密度の高い焼結体(相対密度が99%以上)の作製は困難であり、得られた焼結体は透磁率、保磁力などの軟磁気特性が低い。
- また、非特許文献1に開示したとおり、723Kの焼結温度で作製したガラス単相焼結材は相対密度は約96%であり、その保磁力は115A/mであり、同組成の急冷リボン材より相当に大きな値であった。さらに、非特許文献2,3に開示したとおり、723Kの焼結温度で作製したガラス単相焼結材は1.2Tの飽和磁化、14A/mの保磁力及び6000最大透磁率など良好な軟磁気特性を示した。しかしながら、これらのFe-系金属ガラスは高価なCoを10原子%も含んでおり、また、焼結温度が高いほど高密度の焼結体が得られるが焼結温度が高くなると結晶相が析出し軟磁気特性が低下するという問題がある。よって、高密度の焼結材で同組成の急冷リボン材と同等以上の磁気特性を得ることは非常に困難であった。
- 15 そこで、本発明は、軟磁気特性が優れているとともに結晶化温度の高い金属ガラス合金粒子をCo含有量を減らすか、全く使用しないで得ることを目的とする。さらに、この金属ガラス合金粒子を焼結してFe65Co10Ga5P12C4B4よりも優れた軟磁気特性を有する金属ガラスからなるバルク状のFe基焼結合金軟磁性材料を得ることを目的とする。

#### 20 (課題を解決するための手段)

本発明は、上記の課題を解決するためになされたものであって、非晶質合金形成能が非常に優れ、あわせて軟磁性特性も優れた特定組成の合金により、冷却速

度の遅い噴霧法によって粒径の大きな球状金属ガラス合金粒子を得ることと、この球状金属ガラス合金粒子を用いて高圧力を加えてプラズマ放電焼結することにより相対密度が99.0%以上の金属ガラス相からなる高密度焼結体を製作することにより、非常に優れた軟磁性特性を有する金属ガラスからなるバルク状のF
 e 基焼結合金軟磁性材料を提供するものである。

本発明の非晶質軟磁性合金焼結体を製造するための金属ガラスは、 $\Delta Tx = Tx$  -Tg(ただし、Txは結晶化開始温度、Tgはガラス遷移温度を示す。)の式で表される過冷却液体の温度間隔 $\Delta Tx$ が25 K以上、さらに好ましくは40 K以上を有し、かつTg/T1(ただし、Tgはガラス遷移温度、T1は液相線温度を示す。)の式で表される換算ガラス化温度が0.59 以上であるため、高圧ガス噴霧法により金属ガラス単相の球状合金粒子が簡単に製造でき、真球状に近い球状合金粒子が得られる。

すなわち、本発明は、(1)噴霧法によって得られた粒径が $30\mu$ m以上 $125\mu$ m以下であって、組成が原子%で、 $Ga:0.5\sim10\%$ ,  $P:7\sim15\%$ ,

15 C:3~7%, B:3~7%, Si:1~7%, Fe:残部であることを特徴と する金属ガラス合金の球状粒子である。

また、本発明は、(2)上記の金属ガラス合金の球状粒子が焼結されてなる相対密度が99.0%以上である金属ガラス相の高密度焼結体からなり、かつ焼結のままで3900(μmax)以上の透磁率と19(A/m)以下の保磁力(Hc)を持つFe基合金軟磁性材料であって、ΔTx=Tx-Tg(ただし、Txは結晶化開始温度、Tgはガラス遷移温度を示す。)の式で表される過冷却液体の温度間隔ΔTxが25K以上を有し、かつTg/T1(ただし、Tgはガラス遷移温度、T1は液相

10

1 線温度を示す。)の式で表される換算ガラス化温度が 0.59以上であることを 特徴とする金属ガラスからなるバルク状の Fe基焼結合金軟磁性材料、である。

上記の組成の球状金属ガラス合金粒子は、G a の組成比を 0.5~10原子%とすることにより、非晶質軟磁性合金の過冷却液体の温度間隔 Δ T x を 2 5 K以上にすることができる。また、G a は、F e との間での混合エンタルピーが負であり、F e よりも原子半径が大きく、さらに、F e よりも原子半径が小さいP、C、B とともに用いることにより、結晶化し難く、非晶質構造の熱的に安定化した状態となる。さらに、G a は非晶質軟磁性合金のキュリー温度を高め、各種磁気特性の熱安定性を向上させることができる。組成比が 1 0原子%を越えると、F e 量が相対的に低下して飽和磁化が低下し、また、過冷却液体の温度間隔 Δ T x が消失するので好ましくない。G a の組成比は、2原子%以上8原子%以下の範囲とすることがさらに好ましい。

Feは磁性を担う元素であって、Gaと同様に本発明の非晶質軟磁性合金に必須の元素である。

15 Pは特に非晶質形成能が高いので、このPを必ず含み、それ以外にC、B、Siを含むようにすると、組織の全体が非晶質相になるとともに過冷却液体の温度間隔 Δ T x が発現しやすくなる。また、C の組成比は、3 原子%以上7原子%以下であることが好ましい。また、B の組成比は、3 原子%以上7原子%以下であることが好ましい。さらにSiの組成比は、1原子%以上7原子%以下であることが好ましい。さらにSiの組成比は、1原子%以上7原子%以下であることが好ましい。

PとSiの組成比を上記の範囲とすれば、過冷却液体の温度間隔 △ Txを向上させ、非晶質単相となるバルクの大きさを増大させることができる。Siの組成比

10

が 7 原子%を越えるとSiの量が過剰になり、過冷却液体領域 ΔTxが消滅する おそれがあるので好ましくない。

さらに、本発明は(3)上記(2)の金属ガラスからなるバルク状のF e 基焼結合金軟磁性材料を $573\sim723$  Kの温度範囲で熱処理した $7000(\mu max)$ 以上の透磁率と12(A/m)以下の保磁力(Hc)を持つことを特徴とする金属ガラスからなるバルク状のF e 基焼結合金軟磁性材料、である。

さらに、本発明は、(4)組成が原子%で、 $Ga:0.5\sim10\%$ ,  $P:7\sim15\%$ ,  $C:3\sim7\%$ ,  $B:3\sim7\%$ ,  $Si:1\sim7\%$ , Fe:残部となるように溶製した合金の溶湯をノズルから滴下又は噴出し、該溶湯に高速ガスを噴霧することによって液滴を急冷凝固することによりアモルファス相を持つ最大粒子径が $30\mu$ M以上 $125\mu$ M以下の金属ガラス合金の球状粒子を製造する方法、である。

さらに、本発明は(5)上記(4)記載の方法によって得られた粒径 3 0 μm以上 1 2 5 μm以下の金属ガラス合金の球状粒子を放電プラズマ焼結法により、昇温 速度 4 0 K/分以上で昇温し、焼結温度を、結晶化開始温度 T x 、焼結温度を T とした場合に T ≤ T x の関係を満足する温度範囲とし、200MPa以上の圧力下で焼結することを特徴とする上記(2)の F e 基焼結合金軟磁性材料の製造方法、である。

さらに、本発明は(6) 焼結後573~723Kの温度範囲で熱処理することを 20 特徴とする上記(5)の金属ガラスからなるバルク状のFe基焼結合金軟磁性材 料の製造方法、である。

本発明のFe基焼結合金軟磁性材料は、室温において軟磁性を有し、1.3~

1 1.4 Tの高飽和磁化を示す。また、キュリー温度は600K以上であり、磁気特性の熱的安定性を有する。この焼結体は1.6  $\mu$   $\Omega$ m以上の高い比抵抗値を示す。

5

10

なお、上記の特性は、放電プラズマ焼結装置を用い、直径20mm、厚さ5mmの円盤状に焼結して作製したFe基合金軟磁性材料を、その後、軟磁気特性の評価のためにワイヤ放電加工により外形18mm、内径12mmのリング状に加工したものについての値である。

本発明において、焼結原料の球状微粒子は、所定組成の合金を溶製してから高圧ガス噴霧法(ガスアトマイズ法)によって製造することにより得られる。ガスアトマイズ法により得られた前記組成の非晶質軟磁性合金は、室温において良好な軟磁性を有し、1.3~1.4 Tの高飽和磁化を示す。このため優れた軟磁気特性材料として各種の応用に有用なものとなる。従来の合金は、ガスアトマイズ法により得られた粉末の形状は球状又は略球状である(例えば、特許文献6参照)が、完全な球状ではなかった。

本発明に係る非晶質軟磁性合金の組成は、十分なガラス形成能を持つ組成であるので、ガスアトマイズ法により流動性のよい、ほぼ真球状の球状微粒子が得られ、箔帯を粉砕した粒子に比べて高密度の圧粉体が得られやすく、これを焼結することにより真密度に近い焼結体が得られる。

上記の非晶質軟磁性合金微粒子の製造方法の一例として、ガスアトマイズ法について説明する。ガスアトマイズ法は、不活性ガスで満たされたチャンバー内部 に上述の組成からなる非晶質軟磁性合金の溶湯を、高圧の不活性ガスによって霧状に噴霧し、該チャンバー内部の不活性ガス雰囲気中で急冷して合金粉末を製造するというものである。

- 第1図は、ガスアトマイズ法による合金粉末の製造に好適に用いられるガスアトマイズ装置の一例を示す断面模式図である。このガスアトマイズ装置は、溶湯坩堝1と、不活性ガス噴霧器3と、チャンバー4を主体として構成されている。溶湯坩堝1の内部には合金溶湯5が充填されている。また、溶湯坩堝1には加熱手段として高周波加熱用コイル2が備えられており、合金溶湯5を加熱して、溶融状態に保つように構成されている。そして、溶湯坩堝1の底部には溶湯ノズル6からチャンバー4の内部に向けて滴下されるか、又は溶湯坩堝1内に不活性ガスを加圧状態で導入して合金溶湯5を溶湯ノズル6からチャンバー4の内部に向けて噴出させる。
- 10 不活性ガス噴霧器 3 は溶湯坩堝 1 の下側に配置されている。この不活性ガス噴霧器 3 には、Ar、窒素等の不活性ガスを導入するための不活性ガス導入流路 7 と、この不活性ガス導入流路 7 の先端部であるガス噴射ノズル 8 とが設けられている。不活性ガスは、図示しない加圧手段によって予め 2 ~ 1 5 MPa程度に加圧されており、不活性ガス導入流路 7 によって、不活性ガス噴霧器 3 まで導かれ、ガス噴射ノズル 8 からチャンバー 4 内部へガス流 g となって噴出される。

チャンバー4の内部には、不活性ガス噴霧器3から噴出される不活性ガスと同種の不活性ガスが充填されている。チャンバー4内部の圧力は70~100kPa程度に保たれており、また、温度は室温程度に保たれている。

合金粉末を製造するには、まず、溶湯坩堝1に充填された合金溶湯5を溶湯ノ 20 ズル6からチャンバー4内に滴下するか噴出させる。同時に、不活性ガス噴霧器 3のガス噴射ノズル8から不活性ガスを噴射する。噴射された不活性ガスはガス 流gとなって、滴下又は噴出された溶湯まで達し、噴霧点pにおいて溶湯に衝突

10

することにより溶湯は急冷凝固し、非晶質相を主相とする球状の粒子となってチャンバー4の底部に堆積する。このようにして金属ガラス単相からなる合金粉末が得られる。

上記の方法により、結晶化開始温度(Tx)、ガラス遷移温度(Tg)、液相線温度(T1)のいずれもが従来のFe系金属ガラス合金粒子よりも高い、すなわちTxが約770K~800K、Tgが約730K~750K、T1が約1220K~1300K0球状金属ガラス合金粒子を製作することができる。

第2図に、得られた球状粒子のSEM(走査電子顕微鏡)観察像を示す。図2に示すように、粒径が数 $\mu$ mから数十 $\mu$ m程度のほぼ真球状の球状粒子であることがわかる。合金粉末の粒径は、噴出する不活性ガスの圧力、溶湯の滴下又は噴出速度、溶湯ノズル6の内径などにより調整することができ、数 $\mu$ m~百数十 $\mu$ mのものを得ることができる。アモルファス相を持つ最大粒子寸法は約53~125 $\mu$ mである。

粒径が大きくなると、粉末は楕円形になり、流動性が悪くなる。粒径が小さい 2.5 と、粉末粒子の比表面積が大きくなり、酸化しやすく、作業時に取り扱いが危険 であるため、放電プラズマ焼結に好ましい粒径の範囲は  $3.0 \sim 1.2.5 \, \mu \, \mathrm{m}$ 、より 好ましくは、ガラス相が得られる最大寸法範囲の  $5.3 \sim 1.0.0 \, \mu \, \mathrm{m}$ である。

次に、本発明のFe基軟磁性金属ガラス焼結体の製造方法について説明する。 第3図は、本発明に係るFe基軟磁性金属ガラス焼結体を製造するために用いて 20 好適な放電プラズマ焼結装置の一例の主要部断面を示すもので、この例の放電プ ラズマ焼結装置は、筒型のダイ9と、このダイ9の内部に挿入される上パンチ1 0と下パンチ11と、下パンチ11を支え、後述するパルス電流を流す他方の電

10

15

20

1 極ともなるパンチ電極12と、上パンチ10を下側に押圧し、パルス電流を流す他方の電極となるパンチ電極13と、上下のパンチ10、11に挟まれた焼結原料14の温度を測定する熱電対15を主体として構成されている。

前記構成の放電プラズマ焼結装置を用いてFe基軟磁性金属ガラス焼結体を製造するには、上記の球状微粒子を用意する。次に、球状微粒子14を図3に示す放電プラズマ焼結装置の上下パンチ10,11の間に充填し、チャンバーの内部を真空引きするとともに、パンチ10,11で上下から圧力Pを加えて成形すると同時に、例えば、第4図に示すような、12パルス流した後で2パルス休止する周期のパルス電流Iを球状微粒子に印加し、成形する。この放電プラズマ焼結処理においては、通電電流により、第3図に示す球状微粒子14の温度を厳格に管理できるのでヒータによる加熱などよりも遥かに正確に温度管理ができ、これによって予め設計した通りの理想に近い条件で焼結ができる。

本発明において、焼結温度は、粉体合金を固化成型するために  $5.73 \, \mathrm{KULL}$ とすることが必要であるが、この球状微粒子は、大きな過冷却液体域  $\Delta \, \mathrm{Tx} = \mathrm{Tx}$   $-\mathrm{Tg} \, \mathrm{ext}$  を有しているので、この温度以上の領域で加圧焼結することによって、高密度の焼結体を得ることができる。

ただし、焼結温度が結晶化開始温度Txに近いと、結晶核の生成開始(構造の 短範囲秩序化)や結晶析出開始による磁気異方性を生じるので軟磁性特性が劣化 するおそれがある。したがって、本発明における温度の上限は、結晶化開始温度 をTx、焼結温度をTとした場合、好ましくはT≦Txの範囲とされる。さらに、 ガラス遷移温度Tgで非晶質合金が軟化する現象を利用して固化成形すれば、高 密度化するために有利である。

- 本発明において、焼結を行う際の昇温速度は、ゆっくりとした昇温速度では結晶相が生成するため、40K/分以上とするのが好ましい。また、焼結の際の圧力については、加圧力が低いと高密度の焼結体を形成できないため、200MPa以上とするのが好ましく、さらに、300MPa以上とすることが好ましい。
- 5 付言すると、合金の組成、そして製造のための手段と製品の大きさ、形状などによって、好適な冷却速度が決まるが、通常は1~10<sup>2</sup>K/分程度の範囲を目安とすることができる。

さらに、得られた焼結体に真空中で30分程度の熱処理を施してもよく、これにより磁気特性を高めることができる。このときの熱処理の温度はキュリー温度 10 以上であり、かつ磁気特性を劣化させる結晶が析出する温度以下とされ、具体的には、573~723Kの温度範囲が好ましく、より好ましくは573~673K とされる。

このようにして得られた焼結体は、原料粉末として用いられた前記Fe基軟磁性金属ガラス合金と同じ組成を有するものであるから、室温で優れた軟磁気特性を有し、特に比抵抗値が $1.6\mu\Omega$ m以上と高いものである。このため、優れた軟磁気特性を有する材料として、この焼結体を磁気ヘッドのコア、トランスのコア、又はパルスモータの磁心などのような磁気部品等に広く適用することができ、従来材に比べて優れた特性の磁気部品を得ることができる。

なお、上記説明では、Fe基軟磁性金属ガラス合金からなる原料粉末を放電プ 20 ラズマ焼結により成形する方法を用いたが、これに限らず、押し出し法などの方 法により加圧焼結することによっても金属ガラスからなるバルク状のFe基焼結 軟磁性材料を得ることができる。

5

10

15

## 図面の簡単な説明

第1図は、本発明のFe基焼結金属軟磁性材料の焼結原料として用いる金属ガ ラス合金粒子を製造する際に用いる高圧ガス噴霧装置の一例の構造を示す断面模 式図である。第2図は、本発明のFe基焼結金属軟磁性材料の焼結原料として用 いる金属ガラス合金粒子の一例のSEM(走査電子顕微鏡)観察像を示す図面代 用写真である。第3図は、本発明方法を実施するために用いる放電プラズマ焼結 装置の一例の要部構造を示す断面図である。第4図は、第3図に示す放電プラズ マ焼結装置で焼結原料に印加するパルス電流波形の一例を示す図である。第5図 は、実施例1における原料合金粒子のDSC曲線を示すグラフである。第6図は、 実施例1、3、4における焼結体のDSC曲線を示すグラフである。第7図は、 実施例1、3、4において得られた焼結体のX線回折図形を示す図である。第8 図は、実施例1において得られた焼結体の飽和磁化特性を粒子と比較して示すグ ラフである。第9図は、実施例1、2、比較例1において得られた焼結体の密度、 相対密度の焼結時の加圧力依存性を示すグラフある。第10図は、実施例1、実 施例2、比較例1により得られた焼結体の加圧力とビッカース硬さの関係を示す ものである。第11図は、実施例1、2、比較例1において得られた焼結体の熱 処理前後の透磁率、保磁力の加圧力依存性を示すグラフである。第12図は、実 施例5において得られた焼結体のX線回析図形を示す図である。

20

発明を実施するための最良の形態

(実施例)

# 1 球状合金粒子の作製

5

Fe及びGaと、Fe-C合金、Fe-P合金及びB、Siを原料としてそれぞれ所定量秤量し、減圧Ar雰囲気中においてこれらの原料を高周波誘導加熱炉で溶解し、合金インゴットを作製した。これらのインゴットを坩堝内に入れて所定の合金組成の溶湯を溶製し、孔の直径0.8mmの溶湯ノズルを用い、溶湯を滴下させてガス噴射ノズルの噴射圧力を9.8MPaでガスアトマイズすることによって球状合金粉末を製造した。

得られた合金粉末を篩を用いて、53、75、100、125及び125 $\mu$ m 以上を分級し、それぞれをX線回折、DSC測定を行って、結晶化しているかどうか 10 を確認し、そのアモルファス相を持つ最大粒子を表1に示した。表1に示すよう に、アモルファス相を持つ最大粒子寸法は53 $\mu$ m $\sim$ 125 $\mu$ mであり、そこで、 粒径53 $\mu$ m $\sim$ 125 $\mu$ mのものを選別して後の焼結工程に原料粉末として使用した。

表1に、上記のガスアトマイズ法によって得られた軟磁性金属ガラス合金粒子 の組成と粒子寸法を示す。粒子番号7~9の粒子は、結晶が析出し、非晶質相を 主体とする組織をもつ粒子は作製できなかった。

(表1)

20

粒子番号	合金組成	アモルファス相を持つ最大	Tg	Tx	Tg/TI
		粒子寸法 (μm)	(K)	(K)	
<u> </u>	Fe <sub>75</sub> Ga <sub>5</sub> P <sub>10</sub> C <sub>4</sub> B <sub>4</sub> Si <sub>2</sub>	100	745	780	0.593
2	Fe <sub>78</sub> Ga <sub>2</sub> P <sub>10</sub> C <sub>4</sub> B <sub>4</sub> Si <sub>2</sub>	100	733	775	0.595
3	Fe <sub>77</sub> Ga <sub>3</sub> P <sub>9,5</sub> C <sub>4</sub> B <sub>4</sub> Si <sub>2,5</sub>	125	750	798	0.605
4	Fe <sub>78</sub> Ga <sub>2</sub> P <sub>9,5</sub> C <sub>4</sub> B <sub>4</sub> Si <sub>2,5</sub>	100	735	775	0.598
5	Fe <sub>76</sub> Ga <sub>4</sub> P <sub>9,5</sub> C <sub>4</sub> B <sub>4</sub> Si <sub>2,5</sub>	100	745	788	0.593
6	Fe <sub>78</sub> Ga <sub>4</sub> P <sub>9</sub> C <sub>6</sub> B <sub>4</sub> Si <sub>3</sub>	75	750	790	0.590
7	Fe <sub>67</sub> Ga <sub>13</sub> P <sub>9,5</sub> C <sub>4</sub> B <sub>4</sub> Si <sub>2,5</sub>	作製できない	715	745	0.565
8	Fe <sub>71</sub> Ga <sub>3</sub> P <sub>15,5</sub> C <sub>4</sub> B <sub>4</sub> Si <sub>2,5</sub>	作製できない	740	745 780	
9	Fe <sub>89</sub> Ga <sub>3</sub> P <sub>10</sub> C <sub>4</sub> B <sub>4</sub> Si <sub>10</sub>	作製できない	720	740	0.582 0.566

## 1 実施例1

5

10

焼結原料として表 1 の粒子番号 3 のFerrGasP9.5C4B4Si2.5なる組成の合金粒子を用いた。第 5 図は、この合金粒子のDSC曲線(Differential scanning calorimeter; 示差走査熱量測定による曲線)を示すものである。第 5 図のDSC曲線より、原料合金粒子のT x = 8 0 0 K, T g = 7 5 0 K,  $\Delta$  T x = 5 0 K が求められる。

分級した粒径 4 5 μm以下の粒子からなる約10gの前記原料をWC製のダイスの内部にハンドプレスを用いて充填し、チャンバーの内部を3×10<sup>-5</sup>Torrの雰囲気中で上下のパンチ10、11で加圧するとともに、通電装置から原料粉末にパルス波を通信して加熱した。パルス波形は第4図に示すように12パルス流した後で2パルス休止するものとし、300Mpaの圧力をかけた状態で室温から焼結温度723Kまで試料を加熱させ、約5分間保持することにより焼結を行った。昇温速度は50K/分とした。なお、放電プラズマ焼結機構上、モニターされる焼結温度は金型に設置されている熱電対の温度であるため、粉末原料にかかる温度よりも低い温度であり、焼結温度はこの温度に基づく推定値である。

#### 15 実施例2

200MPaの圧力をかけた以外は実施例1と同じ条件で焼結体を作製した。 比較例1

100MPaの圧力をかけた以外は実施例1と同じ条件で焼結体を作製した。 実施例3

20 分級した粒径45~75μmの粒径からなる原料を用いた以外は実施例1と同じ条件で焼結体を作製した。

#### 実施例4

1 分級した粒径 75~125μmの粒径からなる原料を用いた以外は実施例1と同じ条件で焼結体を作製した。

## 実施例5

5

15

20

600MPaの圧力をかけた状態で焼結温度を723K、733K、743Kとし、その他の条件は実施例1と同じ条件で焼結体を作製した。

第6図は、実施例1、3、4で得られた焼結体のDSC曲線を示すものである。第6図のDSC曲線より、焼結体のTx=800K、Tg=750K、 $\Delta Tx=50$ Kが求められる。第5図及び第6図の結果より、原料合金粒子と焼結体とのTx、Tg、 $\Delta Tx$ が同じであることがわかる。なお、Tc はキュリー温度である。

10 第7図は、実施例1、3、4の焼結したままの状態における焼結体のX線回折 試験結果を示す。実施例1の図形は各粒子とも同様なパターンとなっていること がわかる。

第8図は、実施例1で得られた焼結体の飽和磁化特性を粒子と比較して示す。 第8図に示すように、室温において軟磁性を有し、約1.35Tの高飽和磁化を 示す。

第9図は、実施例1、実施例2、比較例1により得られた焼結体の加圧力と密度、相対密度の関係を示すものである。第9図に示されるように、加圧力の上昇に伴って焼結体の密度は増大し、200MPaの加圧力で焼結することによって、相対密度99.0%以上の高密度の焼結体が、さらに300MPaの加圧力で焼結することによって、相対密度99.7%以上の高密度の焼結体が得られている。

第10図は、実施例1、実施例2、比較例1により得られた焼結体の加圧力と ビッカース硬さの関係(テスト荷重1.96N)を示すものである。第10図に

10

7 示されるように、同じ組成の直径2mmのバルク鋳造合金のビッカース硬さは約875であるが、加圧力の上昇に伴って焼結体の硬度も増大し、バルク鋳造合金のビッカース硬さに近づくことが分かる。

また、第11図は、実施例1、実施例2、比較例1により得られた焼結体の熱処理前(曲線A)と熱処理後(曲線B)のものについて、焼結時の加圧力と透磁率( $\mu$  max)、保磁力(Hc)の関係を示すものである。軟磁気特性についても、加圧力の上昇によって改善し、200MPaの加圧力での焼結体は約3900の透磁率( $\mu$  max)と約19A/mの保磁力(Hc)を示し、さらに、熱処理を施こすと、約7000以上の高い透磁率( $\mu$  max)と約12A/m以下の低い保磁力(Hc)を有することが分かる。さらに、300MPaの加圧力での焼結体は、約6000透磁率( $\mu$  max)と11A/mの保磁力(Hc)を示し、さらに、熱処理を施した後、約900の高い透磁率( $\mu$  max)と約4A/mの低い保磁力(Hc)を有することが分かる。

第12図は、実施例5において得られた焼結体のX線回析図形を示す図である。 15 加圧力を実施例1より高い600MPaにし、焼結温度を実施例1より10K、2 0K高めた場合も、X線回析図形は実施例1と同様なパターンとなっていることが 分かる。

## 産業上の利用可能性

## <sub>20</sub> (発明の効果)

以上説明したように、本発明によれば、粒径の比較的大きなほぼ真球状の結晶 化開始温度(Tx)が高い金属ガラス合金粒子を結晶化開始温度以下で、200 1 MPa以上の圧力をかけた状態で焼結することによって、高密度であるとともに、 焼結したままの状態において金属ガラス単相組織を有し、かつ磁気ヘッド、トラ ンス、又はモータのコアなどに適用できる優れた軟磁気特性を有し、高い比抵抗 を有する金属ガラスからなるバルク状のFe基焼結金属軟磁性材料を提供できる。

5

10

15

20

10

# 1 請求の範囲

- 1. 噴霧法によって得られた粒径が $3.0~\mu$ m以上 $1.2.5~\mu$ m以下であって、組成が原子%で、 $Ga:0...5\sim1.0$ %, $P:7\sim1.5$ %, $C:3\sim7$ %, $B:3\sim7$ %, $Si:1\sim7$ %,Fe:残部であることを特徴とするFe基金属ガラス合金の球状粒子。
- 2. 請求の範囲第1項記載のF e 基金属ガラス合金の球状粒子が焼結されてなる相対密度が99.0%以上である金属ガラス相の高密度焼結体からなり、かつ焼結のままで3900(μmax)以上の透磁率と19(A/m)以下の保磁力(Hc)を持つF e 基合金軟磁性材料であって、ΔTx=Tx-Tg(ただし、Txは結晶化開始温度、Tgはガラス遷移温度を示す。)の式で表される過冷却液体の温度間隔ΔTxが25K以上を有し、かつTg/T1(ただし、Tgはガラス遷移温度、T1は液相線温度を示す。)の式で表される換算ガラス化温度が0.59以上であることを特徴とする金属ガラスからなるバルク状のF e 基焼結合金軟磁性材料。
- 3. 請求の範囲第2項記載の金属ガラスからなるバルク状のFe基焼結合金軟磁 15 性材料を573~723Kの温度範囲で熱処理した7000 (μmax)以上の透磁 率と12 (A/m) 以下の保磁力 (Hc) を持つことを特徴とする金属ガラスからなる バルク状のFe基焼結合金軟磁性材料。
- 4. 組成が原子%で、Ga: 0. 5~10%, P:7~15%, C:3~7%, B:3~7%, Si:1~7%, Fe:残部となるように溶製した合金の溶湯を Jズルから滴下又は噴出し、該溶湯に高速ガスを噴霧することによって液滴を急冷凝固することによりアモルファス相を持つ最大粒子径が30μm以上125μm 以下の合金粒子を得ることを特徴とするFe基金属ガラス合金の球状粒子を製造

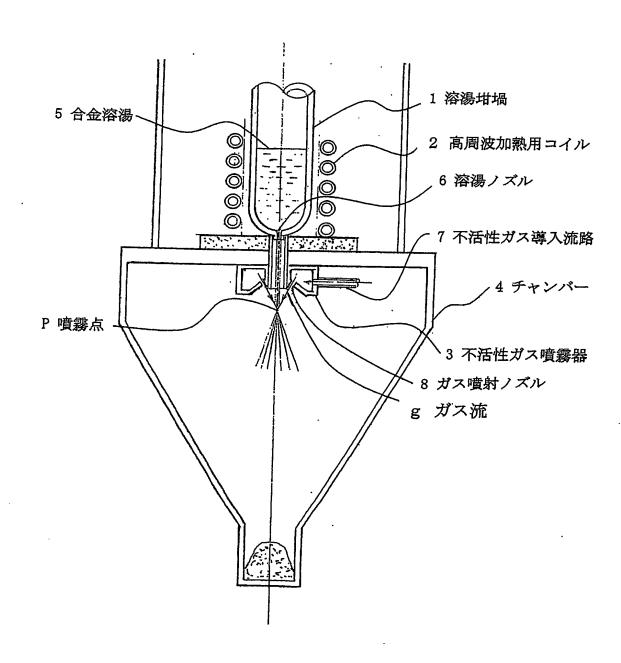
- 1 する方法。
  - 5. 請求の範囲第4項記載の方法によって得られた粒径30μm以上125μm以下の球状金属ガラス合金粒子を放電プラズマ焼結法により、昇温速度40K/分以上で昇温し、焼結温度を、結晶化開始温度Tx、焼結温度をTとした場合にT≦Txの関係を満足する温度範囲とし、200MPa以上の圧力下で焼結することを特徴とする請求の範囲第2項記載のFe基焼結合金軟磁性材料の製造方法。
  - 6. 焼結後573~723Kの温度範囲で熱処理することを特徴とする請求の範囲第5項記載の金属ガラスからなるバルク状のFe基焼結合金軟磁性材料の製造方法。

5

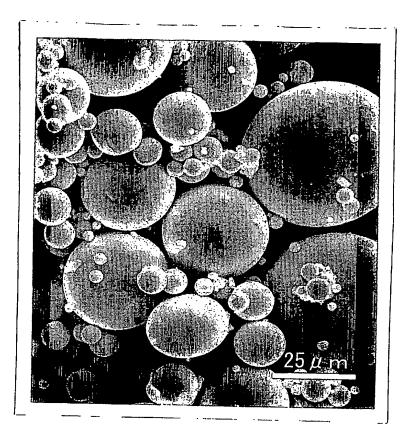
15

1/8

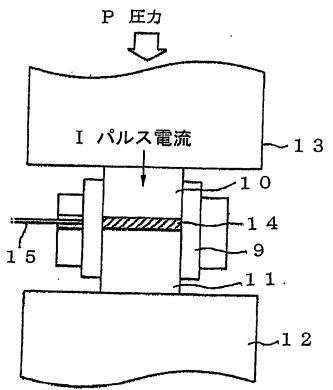
第1図



第2図

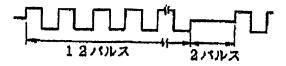


第3図

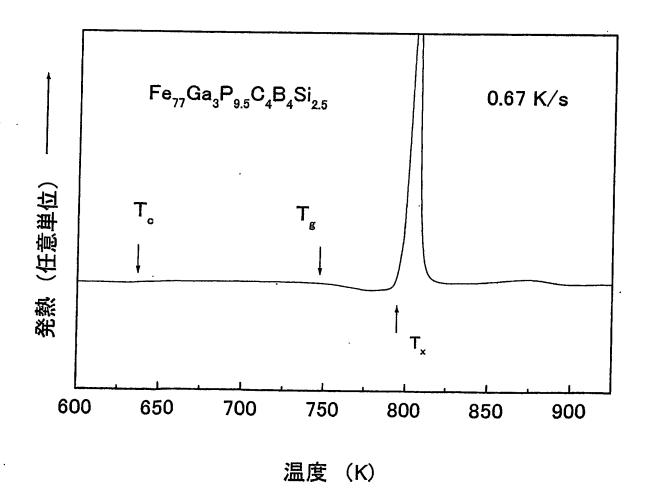


3/8

第4図

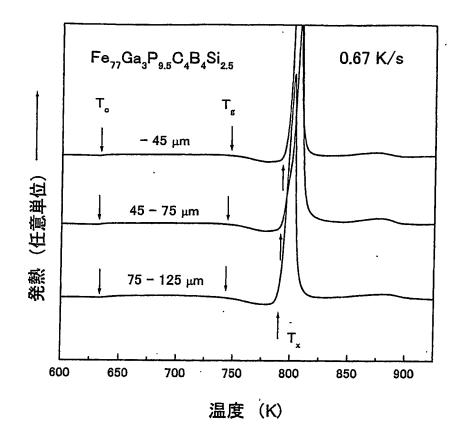


第5図

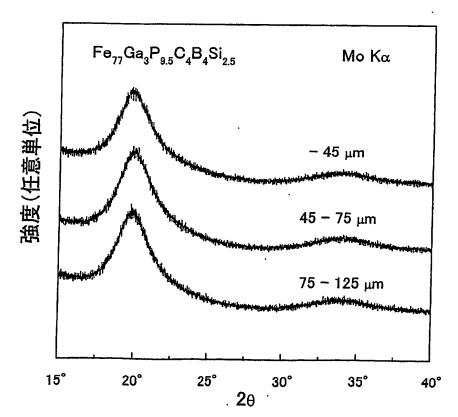


4/8

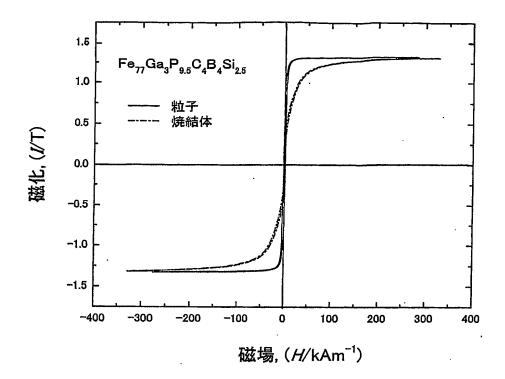
第6図



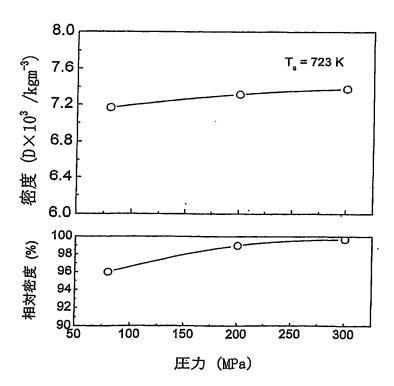
第7図



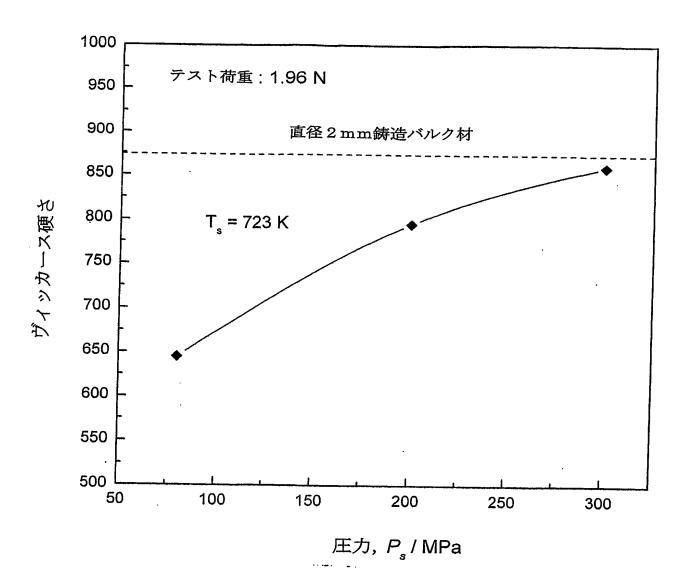
第8図



第9図

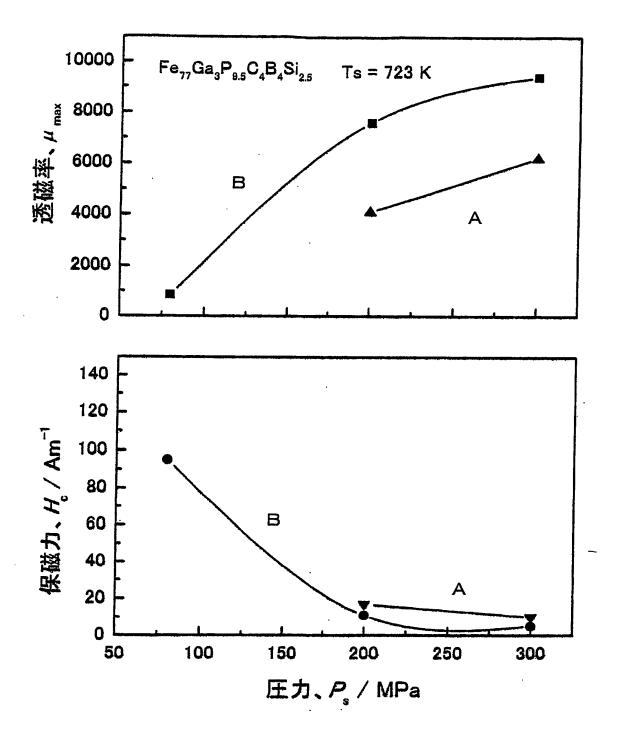


第10図



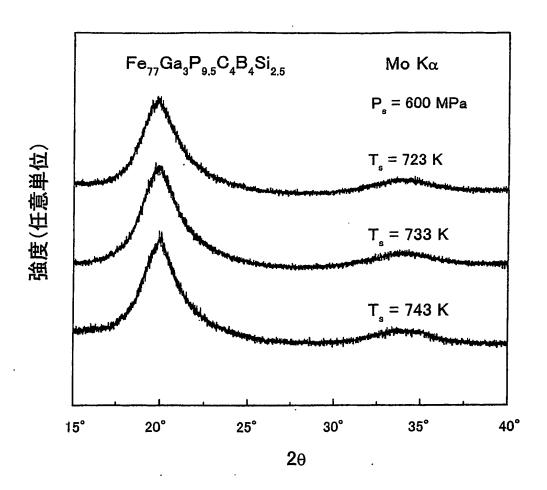
7/8

第11図



8/8

第12図



# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No. PCT/JP03/16542

A. CLAS	SSIFICATION OF SUBJECT MATTER						
Int	.C17 C22C33/02, 45/02, B22F3/	14, 9/08, H01F1/22					
Į.							
According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC							
B. FIELDS SEARCHED							
Minimum	documentation searched (classification system follow	ed by classification symbols)					
Int	.Cl <sup>7</sup> C22C33/02, 45/02, B22F3/	14, 9/08, H01F1/153, 1/2	2				
Documents	ation searched other than minimum documents						
	Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched  Jitsuyo Shinan Koho  1922–1996  Toroku Jitsuyo Shinan Koho 1994–2004						
	i Jitsuyo Shinan Koho 1971-2004	4   Jitsuyo Shinan Toroku Koh	1996-2004				
Electronic	data base consulted during the international search (n	ame of data base and, where practicable, sea	arch terms used)				
C. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		·				
Category*							
X	Citation of document, with indication, where		Relevant to claim No.				
Y	JP 2001-338808 A (Alps Electron of December, 2001 (07.12.01)	tric Co., Ltd.),	1-3				
	Column 28, lines 4 to $25.46$	5 to column 20	4-6				
	line 14, 34 to 46; table 3;	column 34, line 9					
	& US 2001-36084 A1						
Y	Baolong Shop of all wa		•				
-	Baolong Shen et al., "Prepar Ga5P12C4B4 Bulk Glass Alloy	with Good Soft Magnet	4-6				
	Flobercies by Spark-Plasma s	intering of Classes 1					
	Powder", Materials Transacti 2000, August	ons Vol.43, No.8,					
	, , , , , , ,						
i							
j			j				
Furthe	r dogumente que l'est d'al						
	r documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.					
"A" docume	categories of cited documents: nt defining the general state of the art which is not	"T" later document published after the inten	national filing date or				
consider	ed to be of particular relevance ocument but published on or after the international filing	priority date and not in conflict with the understand the principle or theory under	riving the insention				
gate	nt which may throw doubts on priority claim(s) or which is	considered novel or cannot be considered	aimed invention cannot be				
cited to	establish the publication date of another citation or other eason (as specified)	"Y" document of particular relevance: the cli	aimed invention connect he				
O" documer means	nt referring to an oral disclosure, use, exhibition or other	combined with one or more other such d	when the document is				
P" documen	nt published prior to the international filing date but later	combination being obvious to a person s document member of the same patent fa	killed in the art				
Date of the ac	ate of the actual completion of the international search						
29 March, 2004 (29.03.04)  Date of mailing of the international search report  13 April, 2004 (13.04.04)							
	·	[					
Name and ma	iling address of the ISA/ nese Patent Office	Authorized officer	——————————————————————————————————————				
	•						
acsimile No.		Telephone No.					

## A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC))

Int. Cl' C22C33/02, 45/02 B22F3/14, 9/08, H01F1/22

#### B.\_\_ 調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int. Cl' C22C33/02, 45/02 B22F3/14, 9/08, H01F1/153, 1/22

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

日本国実用新案公報

1922-1996年

日本国公開実用新案公報

1971-2004年

日本国登録実用新案公報

1994-2004年

日本国実用新案登録公報

1996-2004年

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

C. 関連すると認められる文献   引用文献の						
引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号					
JP 2001-338808 A(アルプス電気株式会社) 2001.12.07 第28欄第4 行〜第25行、第46行〜第29欄第14行、第34行〜第46行、表3、第34 欄第9行〜第49行&US 2001-36084 A1	1~3 4~6					
Baolong Shen et.al, "Preparation of Fe65Co10Ga5P12C4B4 Bulk G lass Alloy with Good Soft Magnet Properties by Spark-Plasma Sintering of Glassy Powder" Materials Transactions Vol. 43 no. 8 2002 August	4~6					
	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示 JP 2001-338808 A(アルプス電気株式会社) 2001.12.07 第28欄第4行〜第25行、第46行〜第29欄第14行、第34行〜第46行、表3、第34欄第9行〜第49行&US 2001-36084 A1 Baolong Shen et.al, "Preparation of Fe65Co10Ga5P12C4B4 Bulk Glass Alloy with Good Soft Magnet Properties by Spark-Plasma Sintering of Glassy Powder"Materials Transactions Vol. 43 no.					

# □ C欄の続きにも文献が列挙されている。

□ パテントファミリーに関する別紙を参照。

- \* 引用文献のカテゴリー
- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す もの
- 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 文献(理由を付す)
- 「O」ロ頭による開示、使用、展示等に言及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

- の日の後に公表された文献
- 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって 出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論 の理解のために引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの
- 「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

29.03.2004

国際調査報告の発送日

13. 4. 2004

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/JP) 郵便番号100-8915

東京都千代田区殿が関三丁目4番3号

特許庁審査官(権限のある職員) 小川 武 4K 9270

電話番号 03-3581-1101 内線 3435